

⑫ **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

⑰ Anmeldenummer: **88103691.7**

⑤① Int. Cl. 4: **C09C 1/24 , C09C 1/00**

⑱ Anmeldetag: **09.03.88**

③② Priorität: **20.03.87 DE 3709217**

④③ Veröffentlichungstag der Anmeldung:
28.09.88 Patentblatt 88/39

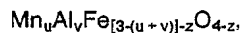
⑥④ Benannte Vertragsstaaten:
BE DE FR GB IT NL

⑦① Anmelder: **BASF Aktiengesellschaft**
Carl-Bosch-Strasse 38
D-6700 Ludwigshafen(DE)

⑦② Erfinder: **Ostertag, Werner, Dr.**
Oberer-Bergel-Weg 2
D-6718 Gruenstadt(DE)
Erfinder: **Mronga, Norbert, Dr.**
Ringstrasse 2
D-6901 Dossenheim(DE)

⑤④ **Plättchenförmige Pigmente auf Basis Eisenoxid.**

⑤⑦ Plättchenförmige Pigmente auf Basis von Eisenoxid mit Spinellstruktur der Zusammensetzung:



wobei

u Werte von 0,01 - 0,09,

v Werte von 0 - 0,3 und

z Werte von 0 - 1

haben.

Die Pigmente können zur Herstellung von dekorativen Beschichtungen, besonders in Lacken, Kunststoffen, Drucken und in der Kosmetik, zur Herstellung von elektromagnetischen Abschirmungen, als Substrat für Beschichtungen und als Pigmente mit magnetischen Eigenschaften verwendet werden.

EP 0 283 852 A1

Plättchenförmige Pigmente auf Basis Eisenoxid

Die vorliegende Erfindung betrifft Effektpigmente, die durch Reduktion von hydrothermal hergestellten plättchenförmigen $Mn_xAl_yFe_{2-(x+y)}O_3$ -Pigmenten entstehen.

Die optische Wirkung der Effekt-oder Glanzpigmente beruht auf gerichteter Reflexion an flächig ausgebildeten, ausgerichteten, stark lichtbrechenden Pigmentpartikeln. Der mittlere Partikeldurchmesser der Effekt-bzw. Glanzpigmente ist weit größer als derjenige von Pigmenten deren Wirkung auf Streuung und Absorption beruht. Er bestimmt die Art des Effektes, der für Plättchen mit kleinerem Durchmesser "seidig weich" erscheint, für Plättchen mit größerem Durchmesser in charakteristischer Weise glitzert.

Effektpigmente können metallischer, oder oxidischer Natur sein. Altbekannt sind plättchenförmige Aluminiumpigmente. Effektpigmente auf oxidischer Basis finden neuerdings zunehmendes Interesse, beispielsweise für Automobillackierungen, wo sie eine optisch attraktive Alternative zu den seit langem bekannten plättchenförmigen Aluminiumpigmenten darstellen. Auch für Kunststoffeinfärbungen, beim Druck oder in der Kosmetik, d. h. in allen Bereichen in denen hoher Glanz erwünscht ist, finden oxidische Effektpigmente Verwendung. Oxidische Effektpigmente sind beispielsweise auf hydrothermale Wege hergestellte plättchenförmige Eisenoxid-bzw. Eisenoxidschuppenpigmente, bei denen die Pigmentpartikel Einkristallcharakter haben. Seit langem bekannt unter den oxidischen Effektpigmenten sind auch die mit einem hochbrechenden Material beschichteten Glimmerschuppenpigmente, die als Perlglanzpigmente bezeichnet werden.

Neben bunten sind auch wenig bunte oder gar unbunte Effektpigmente, insbesondere schwarze oder schwärzlich aussehende Effektpigmente von Interesse. Dies gilt vor allem für Anwendungen im Automobilbereich, in dem von Lack-Stylisten die sogenannte "schwarze Perle" gesucht ist, aber auch in der Kosmetik, im keramischen Sektor, für Kunststoffpigmentierungen und dekorative Beschichtungen.

Es hat nicht an Versuchen gefehlt, schwarze bzw. dunkle Effektpigmente herzustellen.

So werden in der DE-C 23 13 331 mit polykristallinen Magnetitschichten belegte Glimmerschuppenpigmente beschrieben, die je nach Beschichtungsstärke "mausgrau" bis schwarz aussehen. Aufgrund des polykristallinen Aufbaus der Beschichtung zeigen solche Effektpigmente jedoch nicht den Glanz und die Oberflächeneigenschaften von hydrothermal synthetisierten plättchenförmigen Pigmenten, bei denen die glatten Kristallflächen der im wesentlichen einkristallinen Partikel optisch zur Wirkung kommen.

Analoges gilt für die in der DE-A 3 433 657 beschriebenen mit einer reduzierten TiO_2 -Schicht belegten Glimmerschuppenpigmente.

In der EP-C 14 382 werden Produkte mit der Struktur des Magnetits und Maghemits erwähnt, die sich aus hydrothermal synthetisierten, mit den Elementen der IV., V. und VI. Hauptgruppe und/oder der II. Nebengruppe des Periodensystems dotierten Hematit "Vorläufer"-Kristallen herstellen lassen. Allerdings weisen diese Vorläuferkristalle nur kleine mittlere Durchmesser auf, so daß der sogenannte "Sparkle-Effekt", bei dem das unbewaffnete Auge in der Beschichtung die Einzelpartikel zu erkennen vermag, nicht ohne weiteres bzw. überhaupt nicht erreichbar ist. Dies gilt im wesentlichen auch für die nach DE-A 34 40 911 beschriebenen, über komplizierte Keimbildungsverfahren etwas vergrößerten Vorläuferkristalle.

In der nicht veröffentlichten europäischen Patentanmeldung 87 115 379.7 werden plättchenförmige Pigmente auf Basis der allgemeinen Formel $Mn_xAl_yFe_{2-(x+y)}O_3$ beschrieben, in der x einen Wert von 0,01-0,06 und y einen Wert von 0-0,2 hat. Diese Mischphasenoxidpigmente kristallisieren im Gitter des Hämatits. Sie lassen sich auf einfache Weise in einem hydrothermalen Verfahren herstellen, indem man eine wäßrige Suspension von Eisen(III)-hydroxid bzw. -oxidhydrat in Gegenwart von Alkalihydroxiden oder -carbonaten und in Gegenwart von im Reaktionsmedium löslichen Manganverbindungen einer Behandlung bei Temperaturen oberhalb von 120°C, vorzugsweise 250-360°C, unterwirft. Überraschenderweise wird hierbei Mangan in das sich bildende plättchenförmige ternäre Oxidmischphasenpigment der allgemeinen Formel $Mn_xAl_yFe_{2-(x+y)}O_3$ eingebaut.

Als im Reaktionsmedium lösliche Manganverbindungen kommen die Verbindungen des sechswertigen und insbesondere des siebenwertigen Mangans, z.B. Kaliumpermanganat in Betracht.

Als Eisenhydroxid bzw. -oxidhydrat kommt neben dem gelartigen $Fe(OH)_3$ auch das α - $FeOOH$ und γ - $FeOOH$ in Frage. Die Konzentration bzw. der Feststoffgehalt der Suspension wird zweckmäßig so gewählt, daß die Suspensionen sich ohne Schwierigkeiten technisch handhaben lassen; im allgemeinen enthalten die Suspensionen, bezogen auf Wasser, 1 bis 20, vorzugsweise 1 bis 10 Gew.-% Eisenhydroxid bzw. -oxidhydrate.

Die Mengen der im Reaktionsmedium löslichen Manganverbindungen werden so gewählt, daß das Atomverhältnis Mn:Fe mindestens dem Atomverhältnis des herzustellenden Pigmentes entspricht. Grundsätzlich ist festzustellen, daß mit steigender Mangankonzentration in der Suspension - sonst gleiche

Reaktionsbedingungen vorausgesetzt - nicht nur der Mangangehalt im fertigen Pigment steigt, sondern auch der mittlere Teilchendurchmesser der Pigmente bei etwa gleichbleibendem Durchmesser-Dicken-Verhältnis steigt. Man hat es so in der Hand durch Wahl der Konzentration der Manganverbindung in der Suspension gezielt Pigmente mit einem jeweils gewünschten Teilchendurchmesser herzustellen, der zwischen 6 und 65 μm variiert werden kann.

Für den Fall, daß die Pigmente auch Aluminium enthalten sollen, setzt man Suspensionen ein, die Alkalialuminate enthalten. Selbstverständlich muß dieses nicht als solches eingesetzt werden, sondern es können auch Aluminiumoxid, das unter den hydrothermalen Bedingungen in Alkalialuminat übergeführt wird, sowie Aluminiumoxidhydrate eingesetzt werden. Das Al:Fe-Atomverhältnis in den einzusetzenden Reaktanten muß, wie beim Mn/Fe-Verhältnis mindestens ebenfalls dem Al/Fe-Atomverhältnis des herzustellenden Pigmentes entsprechen.

Die metallisch glänzenden Pigmente haben bei kleinen Partikeldurchmessern um 10 μm eine rötlich-gelbe Farbe, die sich mit steigendem Durchmesser nach violett verschiebt.

Der vorliegenden Erfindung lag die Aufgabe zugrunde, dunkle bzw. schwarze hochglänzende plättchenförmige Effektpigmente und ein Verfahren zu deren Herstellung bereitzustellen, die einen hohen Formfaktor, d.h. ein hohes Durchmesser-Dicken-Verhältnis, mittlere Partikelgrößen zwischen 5 und 60 μm aufweisen und in ihrer Farbtiefe sowie im Farbton durch die Herstellungsbedingungen variabel einstellbar sind.

Es wurde gefunden, daß diese Aufgabe durch plättchenförmige Mischphasenpigmente mit Spinellstruktur der Zusammensetzung $\text{Mn}_u\text{Al}_v\text{Fe}_{3-(u+v)-z}\text{O}_4$, wobei u Werte von 0,01-0,09, v Werte von 0-0,3 und z Werte von 0-1 haben, gelöst wird.

Die erfindungsgemäßen Pigmente lassen sich durch Reduktion der in der europäischen Patentanmeldung 87 115 379.7 beschriebenen Pigmente der allgemeinen Formel $\text{Mn}_x\text{Al}_y\text{Fe}_{2-(x+y)}\text{O}_3$ herstellen. Die erfindungsgemäßen Pigmente sind bei vollständiger Reduktion strukturell einheitlich und kristallisieren im Gitter des Spinells, bei unvollständiger Reduktion sind sie zweiphasig, wobei sich an der Oberfläche der Partikel die Spinellstruktur der reduzierten Phase, im Kern der Partikel die Hematitstruktur des Ausgangsmaterials befindet.

Überraschenderweise bleibt die äußere Form, d.h. der Habitus der Partikel trotz einer mit der Reduktion verbundenen Gitteränderung erhalten. Die Plättchengröße und Form der erfindungsgemäßen Pigmente sind durch das als Ausgangsprodukt dienende $\text{Mn}_x\text{Al}_y\text{Fe}_{2-(x+y)}\text{O}_3$ -Pigment festgelegt und lassen sich durch die Herstellungsbedingungen dieses Pigmentes gezielt einstellen.

Bei der Herstellung der erfindungsgemäßen Pigmente geht man von den in der europäischen Patentanmeldung 87 115 379.7 beschriebenen Pigmenten der allgemeinen Formel $\text{Mn}_x\text{Al}_y\text{Fe}_{2-(x+y)}\text{O}_3$ aus, wobei durch Variation der Herstellungsbedingungen Ausgangspigmente mit gezielt einstellbarer Plättchendimension und -Form hergestellt werden. Diese Pigmente werden bei erhöhter Temperatur einer Behandlung mit reduzierenden Gasen bzw. bei der Behandlungstemperatur dampfförmig vorliegender Verbindungen unterworfen. Als reduzierende Gase kommen neben insbesondere Wasserstoff auch Ammoniak, Kohlenmonoxid, Methan sowie andere gasförmige Kohlenwasserstoffe oder Alkohole in Betracht. Der Temperaturbereich für die Reduktion erstreckt sich von 200°C bis zu sehr hohen Temperaturen von über 1200°C. Der obere Temperaturbereich ist im wesentlichen nur durch die Belastbarkeitsgrenze der Reduktionsbehälter bestimmt. Zweckmäßigerweise wird die Reduktion bei Temperaturen zwischen 300 und 800°C durchgeführt. Damit die Reduktion bei der Spinellphase mit dem Grenzwert der Zusammensetzung $\text{Mn}_u\text{Al}_v\text{Fe}_{3-(u+v)}\text{O}_4$ mit Sicherheit zum Stillstand kommt und nicht darüber hinaus zu niederen Oxiden oder gar zum Metall führt, wird dem Reduktionsgas zweckmäßig Wasserdampf zugegeben und zwar umso mehr je höher die Temperatur der Reduktion ist. Im allgemeinen genügt es, einen z.B. bei Temperaturen von 20 bis 85°C mit Wasserdampf gesättigten Reduktionsgasstrom einzusetzen. Eine Überreduktion ist schon alleine aus dem Grund zu vermeiden, da z.B. eine Reduktion bis zur metallischen Phase leicht zum Zerbrechen der Pigmente führen kann. Um dies zu vermeiden, ist es ferner wesentlich, daß die Reduktion unter möglichst geringer mechanischer Beanspruchung des Pigmentes durchgeführt wird.

Je nach der Größe der eingesetzten Ausgangspigmente und der Dauer der Reduktion erhält man Pigmente, die durchreagiert sind, d.h. sie weisen ausschließlich Spinellstruktur auf mit der Zusammensetzung $\text{Mn}_u\text{Al}_v\text{Fe}_{3-(u+v)}\text{O}_4$ oder sie sind nicht durchreagiert und man erhält zweiphasige Pigmente, die nur an ihrer Oberfläche Spinellstruktur der genannten Zusammensetzung besitzen, während der unreaktierte Kern die Hematitstruktur des Ausgangspigmentes aufweist mit der Zusammensetzung $\text{Mn}_x\text{Al}_y\text{Fe}_{2-(x+y)}\text{O}_3$.

Der Grad der Reduktion läßt sich über die Parameter Reduktionstemperatur und Reduktionsdauer gezielt einstellen. Bei hoher Reduktionstemperatur erfolgt die Reduktion rascher. Bei der Herstellung von Zweiphasenpigmenten wählt man zweckmäßigerweise nicht allzu hohe Reduktionstemperaturen, da bei tieferen Reduktionstemperaturen der Reduktionsgrad besser kontrollierbar ist.

Zu plättchenförmigen Pigmenten mit Spinellstruktur der Zusammensetzung $Mn_uAl_vFe_{[3-(u+v)]}O_{4-z}$, bei der z Werte von > 0 bis 1 hat, kann man nur schwer durch direkte Reduktion gelangen. Zur Herstellung dieses Pigmenttyps geht man bevorzugt von durchreagierten Pigmenten aus und behandelt sie schonend bei Temperaturen von 150 bis 400 °C mit Luft, die gegebenenfalls mit weiterem Stickstoff versetzt ist, so daß ihr O_2 -Gehalt < 20 Vol.% ist. Die Oxidation kann so weit geführt werden, daß schließlich wieder ein Produkt erhalten wird, das bezüglich seiner Zusammensetzung dem Ausgangspigment entspricht, das aber anstelle von Hematitstruktur Maghemitstruktur aufweist. Maghemit ist strukturell ebenfalls ein Spinell.

Neben einer gezielt einstellbaren Partikelgröße weisen die erfindungsgemäßen Pigmente den Vorteil eines variablen Farbtons und einer variablen Farbtiefe auf. Bekanntlich wirken bei Schwarzpigmenten auf Eisenoxidsbasis Mn-Zusätze farbvertiefend, während Al-Zusätze aufhellend wirken. Farbton- und Farbtiefevariationen lassen sich überdies über Partikelgrößenvariation und in großer Vielfalt über einen unterschiedlich weitgehenden Reduktionsgrad erzielen. So weisen die bereits charakterisierten Zweiphasenpigmente bei geringer Dicke der äußeren Spinellschicht einen anderen Farbton auf als bei größerer Dicke. Solche Variationen in Farbton und Farbtiefe sind in allen Bereichen der dekorativen Beschichtungen und in der Kosmetik besonders erwünscht. Die erfindungsgemäßen Pigmente können hier allein, als Träger von Beschichtungen, oder in Abmischung mit anderen Farb- oder Effektpigmenten eingesetzt werden. Besonders für Abmischungen mit anderen Farb- oder Effektpigmenten ist eine Farbton- und Farbtiefevariationsbreite der erfindungsgemäßen Effektpigmente erwünscht, da ihr unterschiedliches spektrales Absorptionsvermögen eine deutliche Variation des optischen Gesamteindrucks ermöglicht.

Die erfindungsgemäßen Pigmente sind jedoch nicht nur wegen ihrer optischen Eigenschaften interessant. Sie zeigen auch elektrische und magnetische Eigenschaften, die ihnen in zahlreichen technischen Bereichen Anwendungsmöglichkeiten eröffnen.

Solche technischen Anwendungsbereiche finden sich z.B. bei der elektromagnetischen Abschirmung mit Pigmenten, weiterhin bei der solaren Energiegewinnung, bei magnetischen Datenträgern und bei magnetischen Werkstoffen wie Plastoferriten.

Durch Beschichtung der erfindungsgemäßen Produkte mit hochbrechenden Oxiden wie TiO_2 oder Fe_2O_3 lassen sich weitere coloristisch interessante Effektpigmente herstellen.

Die folgenden Beispiele erläutern die Erfindung in weiteren Details. Sofern nicht anders angegeben, beziehen sich Prozentangaben auf Gewichtsprozent.

A) Herstellung des $Mn_xAl_yFe_{2-(x+y)}O_3$ -Ausgangspigmentes

Beispiel A1

Eine gut gerührte Mischung aus 9,37 g α -FeOOH, das durch die Oxidation von $FeSO_4$ mit Luft in einem Zweistufenverfahren hergestellt worden ist und dessen BET-Oberfläche 42 m²/g beträgt, 6,98 g $Al(OH)_3$, 6,05 g NaOH und 150 g H_2O wird mit 1,33 g/l $KMnO_4$ versetzt und in einem 300 ml fassenden elektrisch beheizten Rührautoklaven unter Rühren in 30 min auf 220 °C (Aufheizphase) und dann in weiteren 30 min auf 305 °C (Reaktionsphase) gebracht. Anschließend wird innerhalb von 10 Minuten auf Temperaturen unter 100 °C abgekühlt. Das feste Reaktionsprodukt wird von der alkalischen Lösung abgetrennt, mit heißem Wasser gewaschen und im Trockenschrank bei 110 °C getrocknet. Das erhaltene Pigment hat eine dunkelviolette Farbe, starken Glanz und besteht aus plättchenförmigen Kristallen mit glatten Kristallflächen wie aus rasterelektronenmikroskopischen Aufnahmen hervorgeht.

Über Cilas-Laserstrahlbeugungs-Granulometrie wird der mittlere Partikeldurchmesser mit 18 μ bestimmt. Die mittlere Plättchendicke wird aus Messungen der spezifischen freien Oberfläche (BET-Wert) des Pigmentes mit 0,2 μ ermittelt. Hieraus errechnet sich ein Durchmesser zu Dickenverhältnis der Plättchen von 90.

Naßchemische analytische Untersuchungen ergeben, daß das Pigment einen Mn-Gehalt von 1,2 %, einen Al-Gehalt von 2,2 % und einen Fe-Gehalt von 65,5 % aufweist. Hieraus errechnet sich eine Pigmentzusammensetzung entsprechend der Formel $Mn_{0,034}Al_{0,128}Fe_{1,838}O_3$. Aus Röntgenaufnahmen geht hervor, daß das Produkt einphasig vorliegt und Haematitstruktur hat.

Beispiel A2

Eine Mischung aus 9,5 g α -FeOOH mit einer BET Oberfläche von 45 m²/g, das durch Oxidation einer wässrigen FeSO₄-Lösung in einem Zweistufenverfahren hergestellt worden ist, 8,48 NaAlO₂, 4,2 g KOH, 0,15 g KMnO₄ und 150 g H₂O wird in einem 300 ml fassenden elektrisch beheizten Autoklaven unter Rühren in 30 min auf 310 °C erhitzt. Nach einer Verweilzeit von 10 min wird abgekühlt. Das plättchenförmige feste Reaktionsprodukt wird von der wässrigen Lösung abgetrennt, mit heißem Wasser gewaschen und bei 105 °C im Trockenschrank getrocknet.

Das erhaltene Pigment hat eine braungelbe Farbe, zeigt metallischen Glanz und besteht aus plättchenförmigen Kristallen. Rasterelektronenmikroskopische Aufnahmen zeigen glatte, saubere Kristallflächen der Einzelkristalle. Der mittlere Durchmesser der Kristallinen Partikel beträgt 10 μ die spezifische Oberfläche (BET-Wert) 3,8 m²/g woraus sich eine mittlere Partikeldicke von 0,1 μ errechnet.

Analytische Untersuchungen ergeben eine chemische Zusammensetzung des Produktes entsprechend der Formel Mn_{0,02}Al_{0,18}Fe_{1,80}O₃. Aus Röntgenaufnahmen geht hervor, daß das Produkt einphasig vorliegt und die Röntgenlinien von Haematit aufweist.

Beispiel A3

Eine Mischung aus 10 g α -FeOOH, das durch Oxidation einer wässrigen FeSO₄-Lösung mit Luft nach dem Zweistufenverfahren hergestellt worden ist und eine BET-Oberfläche von 43 m²/g aufweist, wird 7,0 g Al(OH)₃, 6,0 g NaOH, 0,40 g KMnO₄ und 155 ml H₂O innig gemischt und in einem 300 ml Rührautoklaven unter Rühren über 30 min auf 225 °C und in weiteren 30 min auf 310 °C erhitzt. Anschließend wird abgekühlt. Das Reaktionsprodukt wird durch Filtrieren von der wässrigen Lösung abgetrennt, mit heißem Wasser gewaschen und bei 105 °C im Trockenschrank getrocknet.

Das erhaltene Pigment hat eine dunkelviolette Farbe. Für das unbewaffnete Auge sind im Pulver glitzernde Einzelkristalle erkennbar. Rasterelektronenmikroskopische Aufnahmen zeigen wohlkristallisierte Plättchen mit einem hohen Durchmesser-zu Dickenverhältnis. Cilas-Messungen ergeben einen mittleren Durchmesser der Partikel von 34,1 μ . Aus dem BET-Wert von 0,95 m²/g errechnet sich eine mittlere Dicke der Partikel von 0,4 μ .

Analytische Untersuchungen ergaben eine Zusammensetzung des Pigmentes, die der Formel Mn_{0,05}Al_{0,15}Fe_{1,80}O₃. Röntgenaufnahmen zeigen ein einphasig kristallisierendes Produkt, das die Beugungslinien des Haematits zeigt.

Beispiele A4 bis A10

Die Beispiele A4 - A20 werden analog Beispiel 1 mit den in der Tabelle 1 aufgeführten Reaktanden-Mengen durchgeführt. Hierbei wird bei allen Beispielen in 30 min von Raumtemperatur bis auf 220°C hochgeheizt. Anschließend wird - wie in Beispiel A1 - über weitere 30 min auf 305°C aufgeheizt und dann ohne zusätzliche Verweildauer an der Luft abgekühlt. In den Beispielen A9 und A10 wird nach der 30-minütigen Aufheizzeit auf 305°C eine weitere Verweildauer von 30 min bei 305°C vor dem Abkühlen eingehalten. Die Ergebnisse der Versuche sind in Tabelle 1 zusammengefaßt. Sämtliche Reaktionsprodukte sind plättchenförmig wie aus REM-Aufnahmen hervorgeht und haben das Röntgenbild von Haematit.

Tabelle 1: Plättchenförmige $Mn_xAl_yFe_{2-(x+y)}O_3$ -Pigmente

Bei- spiel	E i n w a a g e i n g					Produkt-Zusammensetzung	Pigment- plättchen		
	FeOOH	Al(OH) ₃	NaOH	KMnO ₄	H ₂ O		V(μ) ¹	d(μ) ²	V/d
A4	6,25	6,98	6,0	0,08	150	Mn Al Fe O 0,012 0,16 1,828 3	8,0	0,08	100
A5	6,03	5,32	4,1	0,18	100	Mn Al Fe O 0,03 0,18 1,79 3	28,0	0,29	96
A6	6,25	6,98	6,0	0,50	150	Mn Al Fe O 0,057 0,14 1,803 3	44,0	0,44	100
A7	6,25	4,31	6,0	0,12	150	Mn Al Fe O 0,020 0,08 1,900 3	12,2	0,30	41
A8	6,25	0,20	6,0	0,11	150	Mn Al Fe O 0,019 0,005 1,976 3	10,1	0,39	26
A9	6,25	0	6,0	0,11	150	Mn Fe O 0,018 1,982 3	10,0	0,39	26
A10	6,25	0	6,0	0,40	150	Mn Fe O 0,053 1,947 3	62,6	0,55	114

¹ Plättchendurchmesser über Laserstrahlbeugungsmessungen mit einem CILAS-Granulometer.

² Plättchendicke, aus BET-Oberfläche errechnet.

Beispiel A11

Eine gut gerührte Suspension bestehend aus 55,9 g/l FeOOH mit einer BET-Oberfläche von 42 m²/g, 40,3 g/l NaOH, 31,95 g/l γ -Al₂O₃ und 1,5 g/l KMnO₄ und Wasser wird mit einem Durchsatz von 44 kg/h durch ein beheiztes Druckrohr mit einem inneren Durchmesser von 20 mm gepumpt und dabei innerhalb von 45 min. auf 330 °C erhitzt. Danach wird abgekühlt. Das feste Reaktionsprodukt wird von der alkalischen Lösung abgetrennt, mit heißem Wasser gewaschen und im Trockenschrank bei 110 °C getrocknet.

Das Pigment hat rötlich-violette Farbe, und sehr hohen Glanz. Es fühlt sich seidig weich an und weist dabei stark schmierendes, glänzendes Verhalten auf. Mit Cilas-Laserstrahlbeugungs-Granulometrie wird der mittlere Partikeldurchmesser mit 20,9 μ bestimmt. Die mittlere Plättchendicke errechnet sich aus Messungen der spezifischen freien Oberfläche (BET) mit 0,25 μ.

Analytische Untersuchungen ergeben Werte von 64,4 % Fe, 3,2 % Al und 0,95 % Mn. Aus Röntgenaufnahmen geht hervor, daß das Produkt einphasig vorliegt und Haematitstruktur aufweist. Das Produkt hat die Farbwerte L* = 47,5, Cab = 12,4 und H° = 34,0.

Rasterelektronenmikroskopische Aufnahmen bestätigen den Plättchencharakter des Pigmentes. Die Zusammensetzung des Pigmentes errechnet sich mit Mn_{0,027}Al_{0,184}Fe_{1,789}O₃.

B) Herstellung der erfindungsgemäßen Mn_uAl_vFe_[2-(u+v)]O₃-Pigmente

Beispiel B1

50 g des nach Beispiel A1 hergestellten plättchenförmigen Pigmentes werden in einem 2 l-Quarzkolben, der innen mit 4 Produkt-Stolperstufen ausgestattet ist, eingetragen. Der Drehkolben ist mit einem Gas-Einleitungsrohr, welches durch den Kolbenhals geführt ist und 10 cm tief ins Kolbeninnere ragt, versehen. Ein Gasaustragsrohr begleitet das Gaseintragsrohr im Bereich des Kolbenhalses. Der Drehkolben ist fernerhin mit einem Thermofühler zur Messung der Produkttemperatur ausgerüstet.

Der Drehkolben wird in einem aufklappbaren, der Form des Kolbens angepaßten elektrisch beheizten Mantelofen eingebracht und zunächst mit N₂ gespült, während der Mantelofen auf die gewünschte

Temperatur bei der die Reduktion stattfinden soll, aufgeheizt wird. Über eine thermoelementgesteuerte Regelung wird die Temperatur des Ofens so gefahren, daß die Produkttemperatur während der Reduktionsphase $400\text{ }^{\circ}\text{C} \pm 5\text{ }^{\circ}\text{C}$ beträgt.

5 Nach Aufheizen der Probe auf die Reduktionstemperatur von $400\text{ }^{\circ}\text{C}$ werden 20 l/h des Reduktionsgases Wasserstoff, der bei $75\text{ }^{\circ}\text{C}$ mit Wasserdampf gesättigt worden ist, in den Kolben eingeführt. Das Gas wird anschließend in den Drehkolben eingeleitet. Die N_2 -Spülung wird eingestellt.

Die Reduktion wird über eine Dauer von 4 h durchgeführt. Während dieser Zeit wird der Kolben mit einer Umdrehungszahl von 35 U/min im Ofen rotiert. Während der gesamten Reduktionszeit durchströmen 20 l/h H_2O -beladenes H_2 -Gas das Kolbeninnere. Danach wird der Mantelofen abgeschaltet. Das Reaktionsprodukt wird im H_2O -beladenen H_2 -Strom abgekühlt. Es steht nach der Abkühlung ohne weitere Nachbehandlung zur Verfügung.

Das Reaktionsprodukt ist schwarz und zeigt sehr deutlichen Glanz. Rasterelektronenmikroskopische Aufnahmen zeigen, daß der Plättchencharakter des Ausgangspigmentes durch die Reduktion nicht beeinträchtigt wird. Das Produkt fühlt sich, wie das Ausgangsprodukt, seidig weich an und verhält sich stark -
15 schmierend. Cilas-granulometrische Messungen ergeben einen mittleren Partikeldurchmesser von $17,5\text{ }\mu\text{m}$. Röntgenographische Untersuchungen zeigen, daß das Reaktionsprodukt einheitlich kristallisiert und ein Spinellgitter aufweist. Das Pulverdiagramm ist ähnlich demjenigen von Magnetit.

Analytische Untersuchungen ergeben Werte von 1,25 Gew.-% Mn, 2,3 % Al und 68,5 % Fe. Auf der Basis dieser Werte und der Strukturuntersuchung ergibt sich für das Produkt die Formel
20 $\text{Mn}_{0,051}\text{Al}_{0,192}\text{Fe}_{2,757}\text{O}_4$.

Beispiele B2 bis B10

25 Die Beispiele B2 bis B10 werden in Analogie zu Beispiel B1 unter Variation der Reduktionstemperatur, des Reduktionsgases und der Reduktionszeit durchgeführt. Die Reduktionsbedingungen und die Ergebnisse sind in Tabelle 2 zusammengefaßt.

30

35

40

45

50

55

Tabelle 2: Plättchenförmige Mn Al Fe x y $[3-(x+y)]-z$ 4-z 0 -Pigmente

Beispiel	Ausgangsprodukt für die Reduktion	Reduktionsbedingungen			Produkteigenschaften			
		Reduktionsgas	H ₂ O-Sättigung bei	Reduktions-temp.	Reduktionsdauer	Zusammensetzung	Struktur	Farbe
B2	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,02 & 0,10 & 1,80 \end{smallmatrix}$ 3 gemäß Beispiel A2	H ₂	85 °C	450 °C	2 h	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,03 & 0,27 & 2,7 \end{smallmatrix}$ 4	Spinell	10µ schwarz
B3	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,05 & 0,15 & 1,80 \end{smallmatrix}$ 3 gemäß Beispiel A3	H ₂	40 °C	250 °C	8 h	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,075 & 0,2 & 2,7 \end{smallmatrix}$ 4	Spinell	31µ tief-schwarz
B4	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,012 & 0,16 & 1,828 \end{smallmatrix}$ 3 gemäß Beispiel A4	H ₂	70 °C	350 °C	5 h	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,018 & 0,24 & 2,742 \end{smallmatrix}$ 4	Spinell	8µ schwarz
B5	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,03 & 0,10 & 1,79 \end{smallmatrix}$ 3 gemäß Beispiel A5	NH ₃	—	700 °C	1 h	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,0225 & 0,255 & 2,7225 \end{smallmatrix}$ 4	Spinell	27µ grau-schwarz
B6	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,057 & 0,14 & 1,803 \end{smallmatrix}$ 3 gemäß Beispiel A6	H ₂	75 °C	370 °C	4 h	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,0855 & 0,21 & 2,7045 \end{smallmatrix}$ 4	Spinell	42µ schwarz
B7	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,02 & 0,08 & 1,90 \end{smallmatrix}$ 3 gemäß Beispiel A7	H ₂	—	800 °C	30'	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,03 & 0,12 & 2,85 \end{smallmatrix}$ 4	Spinell	12µ schwarz
B8	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,019 & 0,005 & 1,976 \end{smallmatrix}$ 3 gemäß Beispiel A8	H ₂	+ 50 l/h H ₂ O-Dampf	850 °C	30'	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Al} & \text{Fe} & \text{O} \\ 0,0285 & 0,0075 & 2,964 \end{smallmatrix}$ 4	Spinell	10µ schwarz
B9	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Fe} & \text{O} \\ 0,018 & 1,982 \end{smallmatrix}$ 3 gemäß Beispiel A9	CH ₄	75 °C	400 °C	5 h	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Fe} & \text{O} \\ 0,027 & 2,973 \end{smallmatrix}$ 4	Spinell	10µ schwarz
B10	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Fe} & \text{O} \\ 0,053 & 1,947 \end{smallmatrix}$ 3 gemäß Beispiel A10	H ₂	60 °C	330 °C	5 h	Mn $\begin{smallmatrix} \text{Fe} & \text{O} \\ 0,0795 & 2,9205 \end{smallmatrix}$ 4	Spinell	59µ tief-schwarz

1 Der mittlere Plättchendurchmesser ist über Laserstrahlbeugung mit einem Cilas-Granulometer bestimmt.

Beispiel B11

5

50 g des in Beispiel B7 hergestellten Produktes werden in der in Beispiel B1 beschriebenen Drehkolbenapparatur bei 20 U/min. unter Stickstoff auf 250 °C aufgeheizt. Dann werden über eine Zeitdauer von 3 h 4 l Luft abgemischt mit 30 l Stickstoff in das Kolbeninnere eingetragen. Danach wird abgekühlt.

Das Produkt ist plättchenförmig wie rasterelektronenmikroskopische Aufnahmen zeigen. Es hat das Röntgendiagramm eines Spinells und zeigt Analysenwerte, die der Formel $Mn_{0,023}Al_{0,093}Fe_{2,22}O_{3,33}$ entsprechen. Es ist schwarzbraun.

Beispiel B12

15

50 g des in Beispiel B9 hergestellten Produktes werden in dem in Beispiel B1 beschriebenen Drehkolben unter Stickstoff auf 270 °C aufgeheizt. Dann werden eine Mischung von 30 l/h N_2 und 5 l Luft über eine Zeitdauer von 4 h in den sich mit 30 U/min. drehenden Kolben eingetragen. Danach wird abgekühlt.

Das Produkt ist plättchenförmig was aus rasterelektronenmikroskopischen Aufnahmen hervorgeht. Es hat das Röntgendiagramm eines Spinells und zeigt Analysenwerte die der Formel $Mn_{0,02}Fe_{2,23}O_{3,25}$ entsprechen. Das Pigment ist dunkelbraun.

25 Beispiel B13

50 g des in Beispiel B8 hergestellten Produktes werden in der in Beispiel B1 beschriebenen Drehkolbenapparatur unter Stickstoff auf 250 °C, bei 25 U/min erhitzt. Danach werden eine Mischung aus 20 l/h N_2 und 10 l/h Luft über 6 h eingetragen. Danach wird abgekühlt.

Das Produkt zeigt das Röntgendiagramm des Spinells, ist plättchenförmig wie elektromikroskopische Aufnahmen zeigen und weist Analysenwerte auf welche der Zusammensetzung $Mn_{0,019}Al_{0,0052}Fe_{2,066}O_{3,09}$ entsprechen. Das Produkt ist braun.

35 Beispiel B14

50 g des in Beispiel A11 hergestellten Produktes werden in der in Beispiel B1 beschriebenen Reduktionsapparatur in Analogie zu Versuch B1 reduziert, wobei die Reduktionstemperatur 360 °C und die Reduktionsdauer 2,5 h beträgt. Das Reduktionsgas Wasserstoff wird bei 70 °C H_2O -dampfgesättigt.

Das erhaltene schwarze Produkt ist plättchenförmig, wie rasterelektronenmikroskopische Aufnahmen zeigen. Cilas-granulometrische Messungen ergeben einen mittleren Partikeldurchmesser von 21,0 μ . Das Röntgendiagramm zeigt Linien des Magnetits und des Haematits. Die Farbwerte des Produktes sind $L^* = 34,8$, $Cab = 0,3$ und $H^0 = 31,7$.

Die Magnetwerte der Probe sind $H_c = 39,8$ KA/m $M_{mv}\phi = 56$ nTm³/g $M_{r/\phi} = 19,7$ nTcm³/g.

45

Beispiel B15

50 g des in Beispiel A11 hergestellten Produktes werden in der in Beispiel B1 beschriebenen Reduktionsapparatur in Analogie zu Versuch B1 reduziert, wobei die Reduktionstemperatur 340 °C und die Reduktionsdauer 1 h beträgt. Das Reduktionsgas Wasserstoff wird vorher bei 65 °C H_2O -dampfgesättigt.

Das erhaltene Produkt ist plättchenförmig, wie rasterelektronenmikroskopische Aufnahmen zeigen. Cilas-granulometrische Messungen ergeben einen mittleren Partikeldurchmesser von 21,2 μ . Das Röntgendiagramm zeigt Linien des Magnetits und des Haematits. Die Farbwerte des Produktes sind $L^* = 39,2$, $Cab = 1,6$ und $H^0 = 43,9$.

Die Probe hat die Magnetwerte $H_c = 43,3$ KA/m, $M_{mv}\phi = 23$ Tm³/g und $M_{r/\phi} = 9,1$ nTm³/g. Die elektrische Leitfähigkeit beträgt $1,0 \cdot 10^{-2}$ S/cm

Beispiel B16

50 g des in Beispiel A11 hergestellten Produktes werden in der in Beispiel B1 beschriebenen Reduktionsapparatur in Analogie zu Versuch B1 reduziert, wobei die Reduktionstemperatur 250 °C und die Reduktionsdauer 2 h beträgt. Das Reduktionsgas Wasserstoff wird vorher bei 40 °C H₂O-dampfgesättigt.

Das erhaltene Produkt ist plättchenförmig, wie rasterelektronenmikroskopische Aufnahmen zeigen. Cilas-granulometrische Messungen ergeben einen mittleren Partikeldurchmesser von 21,2 µ. Das Röntgendiagramm zeigt Linien des Magnetits und des Haematits. Die Farbwerte des Produktes sind $L^* = 46,3$, $Cab = 10,9$ und $H^0 = 31,1$.

Die Magnetwerte des Produktes sind für die Koerzitivfeldstärke $H_c = 23$ kA/m und Sättigungsmagnetisierung $M_m/\phi = 2 \text{ nTm}^3/\text{g}$. In einer Melamin-Lack-Matrix lassen sich die Plättchen durch ein äußeres Magnetfeld ausrichten.

15 Beispiel B17

50 g des in Beispiel A11 hergestellten Produktes werden in der in Beispiel B1 beschriebenen Reduktionsapparatur in Analogie zu Versuch B1 reduziert, wobei die Reduktionstemperatur 400 °C und die Reduktionsdauer 2 h beträgt. Das Reduktionsgas Wasserstoff wird vorher bei 75 °C H₂O-dampfgesättigt.

20 Das erhaltene Produkt ist plättchenförmig, wie rasterelektronenmikroskopische Aufnahmen zeigen. Cilas-granulometrische Messungen ergeben einen mittleren Partikeldurchmesser von 25,1 µ. Das Röntgendiagramm zeigt neben deutlichen Linien des Magnetits sehr schwache Linien von metallischem Eisen. Die Farbwerte des Produktes sind $L^* = 36,2$, $Cab = 0,5$ und $H^0 = 75,5$.

Die Magnetwerte des Produktes sind $H_c = 35,4$ kA/m, $M_m/\phi = 61 \text{ nTm}^3/\text{g}$ und $m_r/\phi = 19,8 \text{ nTm}^3/\text{g}$. Die elektrische Leitfähigkeit beträgt $4,0 \cdot 10^{-1} \text{ S/cm}$.

Beispiel B18

30 30 g des im Versuch B 17 hergestellten Pigmentes werden in 103,8 g wässriger Titanylsulfatlösung, welche 5,2 % Titan und 49,7 % H₂SO₄ enthält, eingetragen. Die Suspension wird bei Raumtemperatur tropfenweise mit einer Sodalösung bestehend aus 23,34 g Na₂CO₃ und 500 ml H₂O versetzt. Unter Rühren wird bis zum Siedepunkt erhitzt und anschließend 2 Stunden lang gekocht. Danach werden 500 ml 95 °C heißes Wasser über die Dauer von 1 Stunde zugegeben und weiterhin über 1 Stunde bis zum Siedepunkt erhitzt. Anschließend wird abgekühlt. Die mit ausgefallenen Titanoxidhydrat belegten Pigmentplättchen werden abfiltriert, gewaschen und bei 120 °C getrocknet.

Das entstandene Produkt hat violette Farbe, glänzt und zeigt in der Analyse einen Titangehalt von 11,3 %.

40

Beispiel B19

20 g des in Versuch B 17 hergestellten Pigmentes werden in 100 ml destilliertes Wasser das eine Temperatur von 75 °C aufweist eingerührt. Anschließend werden 13 ml einer 10 %igen AlCl₃·6H₂O Lösung in Wasser über eine Zeitdauer von 1 h mit so viel wässriger 10 %iger Natronlauge zugesetzt, daß der pH-Wert 5,0 beträgt. Die Suspension wird über eine Stunde gerührt. Danach werden 35 ml einer 40 %igen wässrigen FeCl₃-Lösung über 7 Stunden zugegeben. Während dieser Zeit wird der pH-Wert über die Zudosierung von Soda bei 3,5 gehalten. Anschließend werden die Pigmentplättchen filtriert, gewaschen und getrocknet und über 10 min bei 850 ° calciniert.

50 Das erhaltene Produkt zeigt eisenoxidbelegte Pigmentflächen. Es hat einen goldenen Farbton.

55

Beispiel B20

Das in B 17 hergestellte Pigment wird mit Hilfe eines Brabender Laborkneters in einem mit Butadien-Kautschuk modifiziertem Styrol-Acrylnitril-Copolymerisat bei 210 °C nach einer Mischzeit von 15 min. eingeknetet. Das Mischungsverhältnis Pigment/Copolymerisat beträgt 1:1.

Aus den homogenen Mischungen werden Platten mit einer Dicke von 2,5 mm gepreßt. Aus den Platten werden Probegehäuse für die EMI-Messungen hergestellt.

Die Messungen zeigen, daß das Pigment eine deutliche Abschirmwirkung aufweist.

10

Ansprüche

1. Plättchenförmige Pigmente auf Basis von Eisenoxid mit Spinellstruktur der Zusammensetzung:



wobei

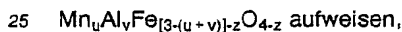
u Werte von 0,01 - 0,09,

v Werte von 0 - 0,3 und

20 z Werte von 0 - 1

haben.

2. Plättchenförmiges Zweiphasenpigment, dadurch gekennzeichnet, daß die Oberflächen Spinellstruktur mit der Zusammensetzung:



wobei

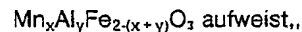
u Werte von 0,01 - 0,09,

v Werte von 0 - 0,3 und

30 z Werte von 0 - 1

haben,

und der Kern die Struktur von Hematit mit der Zusammensetzung



35 wobei

x Werte von 0,01 - 0,06 und

y Werte von 0 - 0,2

haben.

3. Verfahren zur Herstellung der Pigmente nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man plättchenförmige Ausgangspigmente mit Hematitstruktur der Zusammensetzung $Mn_xAl_yFe_{2-(x+y)}O_3$, in der x Werte von 0,01 - 0,06 und y Werte von 0 - 0,2 haben, bei erhöhten Temperaturen mit reduzierenden Gasen so lange behandelt, bis die Ausgangspigmente durchreduziert sind.

4. Verfahren zur Herstellung der Pigmente nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß man plättchenförmige Ausgangspigmente mit Hematitstruktur der Zusammensetzung $Mn_xAl_yFe_{2-(x+y)}O_3$, in der x Werte von 0,01 - 0,06 und y Werte von 0 - 0,2 haben, bei erhöhten Temperaturen mit reduzierenden Gasen behandelt und die Behandlung abbricht, bevor die Ausgangspigmente durchreduziert sind.

5. Verfahren nach den Ansprüchen 3 und 4, dadurch gekennzeichnet, daß man als reduzierende Gase Wasserstoff, Ammoniak, Kohlenmonoxid und/oder Methan einsetzt.

6. Verfahren nach Ansprüchen 3 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß das reduzierende Gas Wasserdampf enthält.

7. Verfahren nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß das reduzierende Gas Wasserdampf in einer Menge, die der Sättigung bei einer Temperatur von 20 bis 85°C entspricht, enthält.

8. Verfahren nach Ansprüchen 3 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß man die Behandlung mit dem reduzierenden Gas bei einer Temperatur von 200 bis 1200°C durchführt.

55 9. Verfahren nach Ansprüchen 3 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß man anschließend an die Reduktion das erhaltene Produkt mit Spinellstruktur der Zusammensetzung $Mn_uAl_vFe_{[3-(u+v)]}O_4$ mit sauerstoffhaltigen Gasen oxidiert.

10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß das sauerstoffhaltige Gas <20 Vol.% Sauerstoff enthält.

11. Verfahren nach Ansprüchen 9 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß man die Oxidation bei Temperaturen von 150 bis 400°C durchführt.

5 12. Verwendung von plättchenförmigen Pigmenten nach Ansprüchen 1 und 2 zur Herstellung von dekorativen Beschichtungen, besonders in Lacken, Kunststoffen, Drucken und in der Kosmetik, zur Herstellung von elektromagnetischen Abschirmungen, als Substrat für Beschichtungen und als Pigmente mit magnetischen Eigenschaften.

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 88 10 3691

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.4)
E	EP-A-0 268 072 (MERCK PATENT GmbH) * Insgesamt * ---	1-8, 11, 12	C 09 C 1/24 C 09 C 1/00
A	EP-A-0 176 919 (BASF AG) * Seite 4, Zeilen 1-24; Ansprüche 1, 2 * ---	1	
A	JOURNAL OF SCIENTIFIC AND INDUSTRIAL RESEARCH, Januar 1977, Band 36, Nr. 1, Seiten 25-31, New Delhi; A. SURYANARAYANA et al.: "Iron Oxide Pigments: part II - methods for preparation of synthetic yellow, black and brown iron oxides" * Seiten 28-29 * ---		
A, D	EP-A-0 014 382 (BAYER AG) * Ansprüche 1-5 * -----	1	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.4)
			C 09 C 1
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 28-06-1988	Prüfer MINI A.E.
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : mündliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument ----- & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			